Academic Year / العام الدراسي	2025/2026
Term / الفصل	1
Subject / المادة	Science/Bridge / العلوم/بريدج
Grade / الصف	7
Stream / المسار	General / العام
Number of MCQ / عدد الأسئلة الموضوعية	20
Marks of MCQ / درجة الأسئلة الموضوعية	(2-4)
Number of FRQ / عدد الأسئلة المقالية	5
Marks per FRQ / الدرجات للأسئلة المقالية	(6-10)
Type of All Questions / نوع كافة الأسئلة	MCQ/ الأسئلة الموضوعية FRQ/ الأسئلة المقالية
Maximum Overall Grade / الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	150 minutes
Mode of Implementation -طريقة التطبيق	SwiftAssess & Paper-Based
Calculator / الآلة الحاسبة	Allowed / مسموحة

	Question* / السؤال*	Lesson Name** / اسم الدرس **	Reference(s) in the Student Book (English Version) / المرجع في كتاب الطالب (النسخة الانجليزية) — Example/Exercise / مثال/تمرين	Page / الصفحة
MCQ - الأسئلة الموضوعية	1	يقارن بين النظرية العلمية والقانون العلمي	نص الكتاب، الجدول 1	9
	2	يتعرف المقصود بالتفكير الناقد ، الانحياز، التكرار ، التجربة العمياء ويطبقها على تجربة علمية	نص الكتاب، الشكل التوضيحي	10، 11
	3	يتعرف النظام الدولي للوحدات، ويميز الوحدات الأساسية في النظام الدولي، ويستخدم البادئات في التحويل	نص الكتاب، الجداول 2، 3، التحويل	14، 15
	4	يقارن بين الضبط والدقة	نص الكتاب، الشكل 6، الجدول 4	16
	5	يفسر التغير الفيزيائي ويعطي أمثلة عليه	نص الكتاب، الشكل 13	62، 64
	6	يوضح ما الذي يحدث عندما تذوب مادة معينة	نص الكتاب، الشكل 14	65
	7	يوضح المقصود بالخاصية الكيميائية ، ويذكر مؤشرات التغير الكيميائي	نص الكتاب، الشكل 16	70، 71
	8	يذكر العولمل التي تؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي	نص الكتاب، الشكل 19	74
	9	يتعرف أجزاء الذرة ويحدد خواص كل منها	نص الكتاب، الجدول 2	102
	10	يحدد العدد الذري والعدد الكتلي لمجموعة من الذرات، ويفسر كيف تتغير ذرة متعادلة عند تغير عدد الإلكترونات، البروتونات أو النيترونات فيها	نص الكتاب، الأشكال 11، 16، الجدول 3	103، 104، 108
	11	يستدل أن عناصر الجدول الدوري مرتبة أفقيا، دورة، بحسب عدد البروتونات في نواة الذرة، العدد الذري، وأن العناصر التي تمتلك خصائص كيميائية متشابهة تقع في الأعمدة نفسها لتشكل المجموعات	نص الكتاب، الأشكال 4،5	124، 125، 126
	12	يشرح العلاقة بين التركيب الذري للعنصر وموقع ذلك العنصر في الجدول الدوري	نص الكتاب، الشكل 6	127، 128
	13	يقارن الخواص الفيزيائية لعناصر المجموعات مثل الفلزات القلوية والفلزات القلوية الأرضية في الجدول الدوري واستخداماتها الحياتية	نص الكتاب، الأشكال 9، 10 11	136، 137، 138
	14	يصنف المواد بحسب خصائصها الفيزيائية التي يمكن إثباتها أو قياسها مثل الكثافة ودرجة الانصهار أو الغليان و الذائبية و الخصائص المغناطيسية والموصلية و الكهربائية أو الحرارية	نص الكتاب، الشكل 8	134، 135
	15	يصنف المواد بحسب خصائصها الكيميائية مثل فلزات ولافلزات وأحماض وقواعد	نص الكتاب، الأشكال 13، 14	144، 145
	16	يقارن الخواص الفيزيائية لعناصر المجموعات مثل اللافلزات فوأشباه الفلزات في الجدول الدوري واستخداماتها الحياتية	نص الكتاب، الأشكال 15، 16، 18	146، 147، 148،149
	17	يقدم الأدلة معتمدا على ملاحظات ليثبت أن مواقع الأجسام وحركتها بالنسبة لبعضها لا بد أن توصف من خلال نقاط مرجعية مناسبة، ويقارن بين أنواع السرعات	نص الكتاب، الأشكال 2، 4، 5	162، 163، 164، 165،
	18	يصنف القوى في الطبيعة الى قوى تماس وقوى مجالية ويستقيصى تأثيراتها	نص الكتاب، الأشكال 10، 12	175، 176، 177
	19	يحسب محصلة القوى، ويدلل على أن قوة التجاذب المتبادلة بين الأجسام غير المتلامسة تعتمد على كتلها والمسافة بينها	نص الكتاب، الأشكال 13، 14، 15	177، 178
	20	يوظف قوانين نيوتن للحركة في فهم واستقصاء تفاعلات الأجسام مع بعضها	نص الكتاب، الأشكال 17، 20، 21، الجدول 1	184، 186، 187، 188، 189
FRQ - الأسئلة المقالية	21	يحدد خطوات عملية الاستقصاء العلمي باستخدام مخطط خطوات	نص الكتاب، الشكل 2	6، 7
		يستخدم قواعد الأقام المعنوية في تحديد قياسات علمية	نص الكتاب، الجدول 5، الشكل 7	17
		يتعرف الأدوات العلمية المستخدمة أثناء إجراء الاستقصاء العلمي ويبين وأهميتها وتطبيقاتها	نص الكتاب، والأشكال	18، 19، 20
	22	يفسر كيف يمكن أن تؤثر إزالة طاقة حرارية من مادة أو أضافة طاقة حرارية على مادة ما في حالتها وعلى جزيئاتها باستخدام منحنى (الحرارة وحالة المادة)	نص الكتاب، الشكل 11	63، 64
		يستخدم قانون حفظ الكتلة ليحسب كتلة المذاب أو المذيب من كتلة المحلول النهائب	نص الكتاب، الشكل 15	65
		يزن معادلة كيميائية بطريقة صحيحة وكاملة	نص الكتاب، الأشكال 17، 18	72، 73
	23	يقارن بين التفاعلات النووية (الانحلال الاشعاعي) مع التفاعلات الكيميائية، يحدد التغيرات التي تحدث في العدد الذري لكل نوع من أنواع الإنحلال الإشعاعي	نص الكتاب، الشكل 15	106، 107
		يفسر معنى النظير ويحسب متوسط الكتلة الذرية	نص الكتاب، الشكل 12، مهارات رياضية	104، 105
	24	يميز الخصائص الفيزيائية والكيميائية للعناصر المختلفة في الجدول الدوري ويصنفها إلى فلز لافلز واشباه فلزات ويحدد اسماء المجموعات الأشهر	نص الكتاب، السؤال 5	130، 136، 137، 146، 147، 148
	25	يحلل البيانات التي يحصل عليها من خلال التجارب البسيطة ويطور وسيلة، رسوم بيانية، ليقارن بين الحركة المنتظمة والحركة غير المنتظمة على خط مستقيم وباتجاه واحد من حيث السرعة والعجلة	نص الكتاب، الأشكال 7، 8، المهارات الرياضية	166، 167، 168

*	Questions might appear in a different order in the actual exam, or on the exam paper.
*	قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي، أو على ورقة الامتحان .
**	As it appears in the textbook,and LMS.
**	كما وردت في كتاب الطالب وLMS .